

Идентификационный номер
9-1-1089

	1	2	3	4	5
Σ	22	5	1	0	14

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

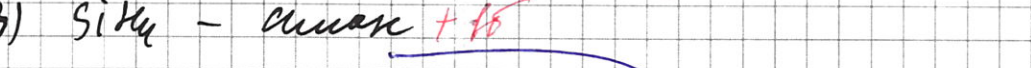
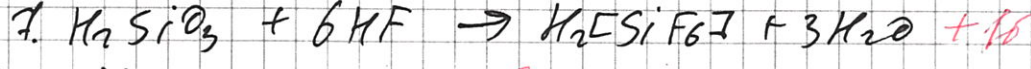
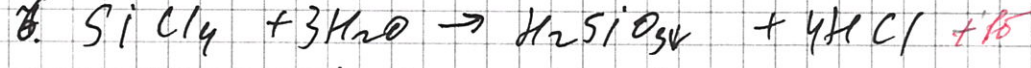
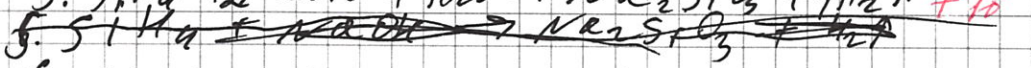
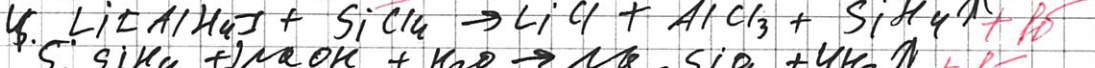
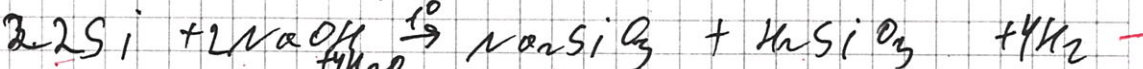
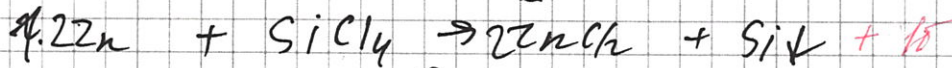
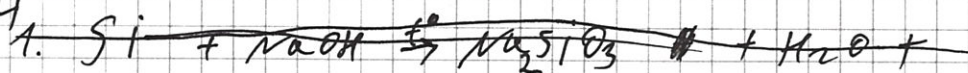
Вариант 2

Задача 9-4

1) X - Si⁺⁴ т.к. $6,072 \cdot 28_{\text{Si}}^2 = 170 \text{ Ч.м.в.}$
 $17_{\text{O}} \cdot 0,1647 = 28_{\text{Si}}^2$, а это кремний
 $156 + A - \text{SiCl}_4 \cdot 170 \approx 16,47\%$

Б - Na_2SiO_3 + 1бВ - H_2SiF_6 + 1бГ - SiH_4 + 1б $28_{\text{Si}}^2 \cdot 0,875 = 32 \text{ Ч.м.в.}$ Д - K_2SiO_3 + 1б

2)

3) SiH_4 - амарк + 1б

черновик



чистовик

Страница № 1 из 6 стр.

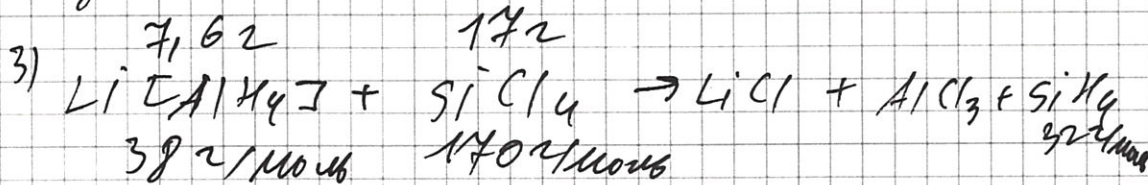
(поставьте галочку в нужном поле)

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Вариант 2

Задача 9-4



$$n(\text{SiCl}_4) = \frac{172}{1702 \text{ моль}} = 0,1 \text{ моль}$$

$$n(\text{SiH}_4) = 1 \cdot n(\text{SiCl}_4) = 0,1 \text{ моль}$$

$$m(\text{SiH}_4) = M \cdot n = 322 \text{ моль} \cdot 0,1 \text{ моль} = 32,2$$

Отв: 3,22

4) 1. Кислота H_2SiO_3 выделяется комм-мером, потому что она не растворяется в воде.

2. Традиционное название - кремниевая кислота.

3. Возможно, кислота $\text{H}_2\text{[SiF}_6\text{]}$ сильнее кислоты H_2SiO_3 , потому что она растворима в воде и в ней присутствует фтор.

[Handwritten signature]

черновик

чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

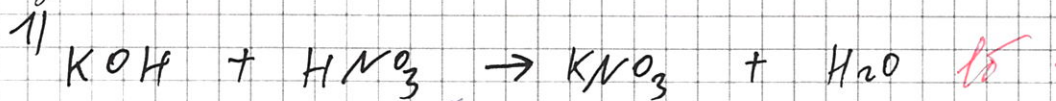
Место
для
скрепки



Идентификационный номер
9-1-1089

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 9-2 Вариант 2



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 3 из 6 стр.

(нумеруются только чистовики)

Место
для
скрепки



Идентификационный номер
9-1-1089

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Вариант 2

задание 9-3

т. к. используется для изготовления
лазерных стенок и имеет
в кристаллическом состоянии
имеет полную кристаллическую
решетку, то \Rightarrow это оксид SiO_2

ответ: SiO_2



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 4 из 6 стр.

(нумеруются только чистовики)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

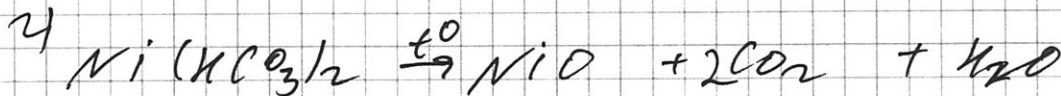
Вариант 2

Задача 9-5

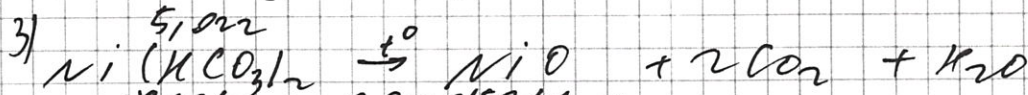
1) $\frac{59 \text{ моль}}{0,4864} \approx 121 \text{ моль}$

$121 \text{ моль} - 59 \text{ моль} = 62 \Rightarrow \text{NiO}$

+ 25.



(D)



$n(\text{NiCO}_3)_2 = \frac{5,022}{181,2 \text{ моль}} = 0,0277 \text{ моль}$
 $n(\text{NiO}) = 1 \cdot n(\text{NiCO}_3)_2 \cdot n = 0,0277 \text{ моль} \cdot 45,2 \text{ моль} = 1,252$

5) Дано:

$I = 0,08 \text{ A}$

$t = 3600 \text{ c}$

$F = 96500 \frac{\text{Кл}}{\text{моль}}$

$n(\text{O}_2) = ?$

Решение

$I = \frac{q}{t}$

$q = I \cdot t$

$q = 0,08 \text{ A} \cdot 3600 \text{ c} = 288 \text{ Кл}$

$n(\text{O}_2) = 96500 \frac{\text{Кл}}{\text{моль}} : 288 \text{ Кл} = 335,04 \text{ моль}$

Ответ: $n(\text{O}_2) = 335,04 \text{ моль}$



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Вариант 2

Задание 9-1

1) Хлороформ — HCl т.к. тривиальное название

"дух соли"

Хлор — HCl $1,26 \cdot 29 = 36,54 + 25$

2)

3)

4) NaCl — поваренная соль $+ 15$

$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ — железный купорос 25

5) $\text{NaCl} + \xrightarrow{+}$



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 6 из 6 стр.

(нумеруются только чистовики)